ได้เตรียมแท่งนาโนของ ZnWO₄ โดยเทคนิคโซโวลเทอร์มอล โดยใช้สารตั้งต้นได้แก่ Zn(CH₃COO)₂·2H₂O และ Na₂WO₄·2H₂O ทำปฏิกิริยาในน้ำปราศจากไอออนที่อุณหภูมิ 150-200 องศาเซลเซียส พีเอชเท่ากับ 5.0, 7.0 และ 9.0 เป็นเวลา 24, 48 และ 72 ชั่วโมง ในเอน-เซทิลไพริดิ เนียมคลอไรด์ที่ใช้เป็นสารลดแรงตึงผิว ได้ทำการตรวจสอบลักษณะเฉพาะของผลผลิตที่เตรียมได้ ด้วยเทคนิค XRD, FTIR, SEM, EDX, TEM, SAED และ LS พบว่าความยาวของแท่งนาโนซิงค์จะ เพิ่มขึ้นเมื่อพีเอชเพิ่มขึ้น และจาก FT-IR จะพบพิคที่เป็นชนิดของการสั่นแบบ stretching และ bending ของ Zn−O−W W−O และ Zn-O สำหรับ PL สเปกตราของสารมีลักษณะคล้ายกันและ ความเข้มของพิคสูงสุดจะอยู่ในช่วง 445 ถึง 450 นาโนเมตร

นอกจากนี้ได้ทำการเตรียม CdS โดยเทคนิคโซโวลเทอร์มอล โดยการทำปฏิกิริยาระหว่าง Cd(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O และ Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O ในน้ำปราสจากไอออนที่อุณหภูมิ 140 และ 180 องสา เซลเซียส พีเอชเท่ากับ 3.0, 5.0, 8.0 และ 9.0 เป็นเวลา 12 และ 24 ชั่วโมง และใช้เกลือโซเดียมของ คาร์บอกซิเมทิลเซลลูโลสทำหน้าที่เป็นคอมเพล็กซิงเอเจนต์ โดยใช้เทคนิค XRD, FT-IR, Raman, SEM, EDX, TEM, SAED และ LS พบว่า CdS ที่ได้มีลักษณะเป็นทรงกลมกลวง โดยมี Cd และ S เป็นองค์ประกอบ และพบว่ามีการสั่นสะเทือนแบบ stretching ของ Cd-S รวมทั้ง 1LO และ 2LO ด้วย ปริมาณเกลือโซเดียมของคาร์บอกซิเมทิลเซลลูโลส และพีเอชมีผลต่อขนาดและลักษณะของ ผลึกของ CdS

## 209889

Nano-rod ZnWO<sub>4</sub> was solvothermally prepared by the reaction of Zn(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O and Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>·2H<sub>2</sub>O in DI. water at 150-200 °C using the pH of 5.0, 7.0 and 9.0 for 24, 48 and 72 h. N-cetylpyridinium chloride was used as a surfactant. The products were characterized using XRD, FTIR, SEM, EDX, TEM, SAED and LS. It was found that length of the nanorods was increased with the increase in the pH value. FTIR revealed the presence of Zn—O—W, W—O and Zn—O stretching and bending vibrations. Their photoluminescent (PL) spectra are similar and the wavelengths at the highest intensities were detected over the range of 445-450 nm

In addition, CdS was solvothermally prepared by the reaction of Cd(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O and Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O in DI. water at 140 and 180 °C using the pH of 3.0, 5.0, 8.0 and 9.0 for 12 and 24 h. Carboxymethylcellulose sodium salt was used as a complexing agent. By using XRD, FTIR, Raman, SEM, EDX, TEM, SAED and LS, the morphology of CdS was hollow sphere composing Cd and S. Cd-S stretching vibration as well as 1LO and 2LO was detected. The quantity of carboxymethylcellulose sodium salt and pH have the influence on the size and morphology of CdS hollow sphere crystals.